

APRIL/MAY 2023

**CCH31/CIC31— GENERAL
CHEMISTRY - III**

Time : Three hours

Maximum : 75 marks

SECTION A — (10 × 2 = 20 marks)

Answer ALL questions.

1. Draw the structure of alizarin.
அலிசரினின் வடிவத்தை வரைக.
2. What is meant by Lewis acids and Lewis bases?
Give one example for each case.
லூயிஸ் அமிலங்கள் மற்றும் லூயிஸ் காரணங்கள் என்றால் என்ன? ஒவ்வொன்றிற்கும் ஏதேனும் உதாரணம் கொண்டு தருக.
3. White phosphorous is more reactive than red phosphorous. Why?
வெள்ளை பாஸ்பரஸ், சிவப்பு பாஸ்பரஸை விட அதிக வினைபுரியும் தன்மை கொண்டது ஏன்?
4. Mention any two uses of tellurium.
டெல்லூரியத்தின் ஏதேனும் இரண்டு பயன்களைக் குறிப்பிடுக.

5. State Huckel's rule.

ஹக்கலின் விதியைக் கூறுக.

6. Define: 'aromaticity'.

வரையறு : அரோமேடிசிடி

7. Distinguish between elimination and substitution reactions.

நீக்க மற்றும் பதிலீட்டு வினைகளை வேறுபடுத்துக.

8. State Hofmann's rule.

ஹாஃப்மென் விதியைக் கூறுக.

9. Calculate the entropy change when 1 mole of ethanol is evaporated at 351 K. The molar heat of ethanol is 39.84 KJ mol⁻¹.

மோல் எத்தனால் 351 K -ல் ஆவியாகும் போது ஏற்படும் என்ட்ரோபி மாற்றத்தை கண்டறிக. எத்தனாலின் மோலார் வெப்பம் 39.84 KJ mol⁻¹. ஆகும்.

10. Give any two differences between reversible and irreversible process

மீளும் மற்றும் மீளா முறைகளுக்கிடையேயான ஏதேனும் இரண்டு வேறுபாடுகளை எழுதுக.